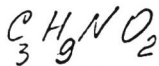
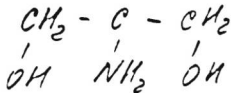


C3 NAD





C-N-H-O (сирин) 1990



$C, T_m, \Delta H_{t2}$

i) 4 E471. Теплоемкость и фазовый переход в 2-амино-2-метил-1,3-пропандиоле в интервале температуры от 280 К до точки плавления. Heat capacity and phase transition of 2-amino-2-methyl-1,3-propanediol from 280 K to the melting point / Zhi Ying Zhang, Meng Lin Yang // Thermochim. acta.— 1990.— 169.— С. 263—269.— Англ.

С помощью автоматизированного адиабатич. калориметра измерена теплоемкость 2-амино-2-метил-1,3-пропандиола в интервале т-р от 280 К до точки плавления. Также измерена т-ра плавления (384,08 К) и энтальпия исследуемого в-ва (2,78 кДж/моль). В твердой фазе в-ва найдено раздвоение фазового перехода, максимум которого расположен при 352,89, либо при 353,72 К в зависимости от скорости нагрева образца, причем второй случай наблюдается при меньшей скорости нагрева. На основе предложенного подхода

сб. 1991, № 4

определена энтальпия такого бифуркационного перехода при последовательных фазовых превращениях в ходе нагрева: 5,00 и 18,46 кДж/моль, соответственно. Два рассматриваемых перехода связываются с разрывом водородных связей типа $N-H...O$ и $O-H...O$ в кристаллич. фазе в-ва, соответственно. И. А. Б.



$C_2H_5CONH_2$

1993

4 БЗ047. Энтальпии сгорания и образования пропионамида и его соединения с азотной кислотой. /Рыскалиева А. К., Абрамова Г. В., Пинчук М. В., Еркасов Р. Ш. //Изв. вузов. Химия и хим. технол. — 1993 — 36, № 7 — С. 20—22. — Рус.

Калориметрическим методом определены энтальпии сгорания при 298,15 К пропионамида $C_2H_5CONH_2$ и аддукта $6C_2H_5CONH_2 \cdot HNO_3$. На основе полученных данных рассчитаны их энтальпии образования в станд. условиях.

ΔH_f

Х.1994, №4

$C_2H_5CONH_2$

1993

120: 145533e Heats of combustion and formation of propionamide and its compound with nitric acid. Ryskaliyeva, A. K.; Abramova, G. V.; Pinchuk, M. V.; Erkasov, R. Sh. (Kaz. Gos. Univ. Kazakhstan). *Izv. Vyssh. Uchebn. Zaved., Khim. Khim. Tekhnol.* 1993, 36(7), 20-2 (Russ). The heats of combustion of $C_2H_5CONH_2$ and its adduct $6C_2H_5CONH_2 \cdot HNO_3$ were measured at 298.15 K and pressure of 101.325 kPa by using a specially modified isothermal bomb calorimeter. The data were used to derive the std. heats of formation of these substances.

(ΔH_{comb})

C.A. 1994, 120, N 12